1 Inc. Cl. C 08 g 41/00

C 08 k D 01 f 60日本分類

25(1) D 4 25(1) A 231.61 26(5) E 01

42 D 11

⑩日本国特許厅

①特許出題公告 昭48--20220

特

@公告 昭和48年(1973)6月19日

発明の数 1

(全5頁)

1

図白色度の改善されたポリアミド成形物の製造方 法

②特 昭44-99553 陌

砂出 昭44(1969)12月10日 5 題

73条 明 浜中寧

敦賀市松島 16の1

百

河本健一

同所

同 小林堯

同所

顧 人 東洋紡績株式会社 கை

大阪市北区堂島浜通2の8

砂代 理 人 弁理士 安達世殷 外2名

発明の詳細な説明

本発明はキシリレンジアミンをジアミン成分と して含有する白色度の改善されたポリアミド成形 物の製造方法に関するものである。

脂肪族ジカルポンとから得られる高分子量のポリ アミドに関しては、特公昭32-4149号、特 公昭35-7596号公報に記載されているが、 これら公知の重合体はキシリレンジアミン自身が 溶融成形時においてナイロン6などに比して着色 し易いという欠点がある。最近キシリレンジアミン を用いた共重合ナイロンについて種々検討されて いるが、その重合体の着色性についても未だ改善 リアミドが高ヤング率を有する繊維であるとして 認められているにもかかわらず、着色性があるた めに未だ商品生産されるに至つていないのである。

本発明者らはキシリレンジアミン成分を含むポ 結果、加熱重合時および固体重合体の再溶融(成 形のための再溶融)時に着色が生じることを見出

すと共に、(1)該ポリアミド製造の仕込段階および (2)該重合生成体を中間成型物に固化した後再容融 するに先立つて次亜リン酸成分を共存させること によつて着色を防止しうることを見出した。

2

すなわち本発明は、キシリレンジアミンを成分と するポリアミド成型物を作るにあたり、次亜リン 酸成分を(1)酸ポリアミド製造の仕込み段階および (2)重合後少なくとも1度は固体の中間成形物とし 次いで再溶融し成形するに当たり、再溶融に先立 10 ち10~1000 p.p.m の次亜リン酸成分を中 間成形物に含有ないし付着することを特徴とする 白色度の改善されたポリアミド成形物の製造方法 である。

本発明において固体の中間成形物が次亜リン酸 15 成分を含有(新たに付着させたものでなくすでに 含有しているもの)していてもいなくてもそのま ま再溶融されると着色する原因は明らかではない が中間成形物中に含まれている次亜リン酸成分は 加熱成型されたときに着色防止作用をするととも メタキシリレンジアミンをジアミン成分として 20 にそれ自体は何らかの安定な構造に変化し再溶融 時にはもはや着色防止作用を示さなくなるものと 考えられる。

本発明におけるキシリレンジアミンを成分とする ポリアミドは、メターキシリレンジアミン、または 熱的に不安定であるために加熱重縮合時あるいは 25 パラーキシリレンジアミンを30モル%以下含有す る混合メターキシリレンジアミンと炭素数6.8も しくは10のα・ω-脂肪族二塩基酸との重縮合 体、ならびにメターキシリレンジアミン、パラー キシリレンジアミンもしくはそれらの混合ジアミ されていない。キシリレンジアミンを成分とするポ 30 ンと上記二塩基酸との等モル成分を少なくとも5 モル%含有する周知のポリアミド形成性成分との 共重合体である。そして周知のポリアミド形成性 成分にはモーカプロラクタム、エナントラクタム パレロラクタム等のラクタム類、炭素数6~12 リアミドの着色の原因を解明すべく研究を重ねた 35 のlpha・lphaーアミノ酸類、ナイロン 6-6塩、ナイ ロン6-10塩、ヘキサメチレンジアンモニウム、 フタレート等のナイロン塩、その他に3・3ー

(2・2-ジメチルトリメチレンジオキシ)ピス プロピルアミン、シスおよびトランスー(1・4 ーシクロヘキシレンピス(メチレンオキシ))ビ スプロピルアミン、3・3'ー(パラキシリレンジ オキシ)ジブロピオン酸等の分子中にエーテル結 5 合を有するジアミン類および二塩基酸類が使用さ れる。また分子中にエーテル結合を有する上記の ジアミン類および二塩基酸と前述のキシリレンジ アミンとからなる単独重合体または共重合体に適 用することもできる。 10

本発明に使用される次亜リン酸成分を有する化 合物は次亜リン酸(H_s PO₂) および濃厚に着色 していない次亜リン酸金属塩であつて、金属塩と してナトリウム、カリウム、カルシウム、亜鉛、 アルミニウム、マンガン、コバルト等があげられ 15 クロアルキル基、アラルキル基、またはアルキル る。次亜リン酸成分を含有ないし付着させる量は 次亜リン酸(H₃ PO₂) に換算して10~1000 ppm である。この量が1000ppm を超える も白色度はそれ以上に向上せず、却つて重合体の 透明性が減少し、粘度安定性、染色性等が低下す 20 よい。これは他の安定剤を次亜リン酸塩と併用す る傾向がみられる。また付着量が10ppm より 少ないときは白色度の改善は期待されない。重合 原料によつて重合体の着色性は異なるものであっ て、次亜リン酸成分の量は重合原料に応じて変更 し得るものである。一般にはキシリレンジアミン 25 範囲で舔加することによつて白色度の優れたもの を単独でジアミン成分として重合されたポリアミ ドには次亜リン酸成分を重合過程および中間成形 物に添加した全量を20~1000ppm、好まし くは50~700 ppm、共重合体においてはキシ ましくは20~300 ppm を含有させることが 好ましい。

本発明において中間成形物とは最終成形物を製 造するために再溶融せしめられる固型重合体であ り、例えばチップ、粉末、リポン状物、スパゲッ 35 評価した。このように評価された白色度と肉眼に テイ状物、フイルム状物、など再溶融機に供給し 易い形態であればよい。

これらの中間成形物に次亜リン酸成分を付着さ せるに当たつては、この中間成形物を次亜リン酸ま たはその塩類の溶液中に浸漬させるか中間成形物 40 に該溶液をふりかけたり吹き付けたりしたのち所 望により乾燥させるのが最も便利である。しかし 中間成形物が粉末であれば次亜リン酸またはその - 塩類を単に粉末状で混合すればよい。また式

(R,R 'は水素、アルキル基、アリール基、シ アリール基を示し、Xは水素またはハロゲンを示 し、mおよびnは1~3の整数を示す。)

等で表わされるフエノールの誘導体で中間 成形 物を前処理し次亜リン酸塩を粉末状でまぷすのも る場合に特に便利である。重合過程および中間成 形物にそれぞれ次亜リン酸類を添加、付着させる 場合は次亜リン酸の金属塩を使用するのが望まし く、各段階で重合体に対して10~300 ppmの が得られる。

生成せるポリアミド白色度は、ポリアミド20 **タをギ酸100ml**に溶解して厚さ10mmの石英ガ ラスセルに入れ、分光光度計により波長340~ 紙上に描き、描かれた曲線と測定波長域および透 過率0%の直線で囲まれる面積(T。) と、同波 長域および透過率0%、100%で囲まれる面積 (T₁₀₀)の比(T_s/T₁₀₀)をもつて定義し よる着色の鑑識とは次のように対応される。

白色度	肉 眼 鑑 識				
> 0. 7	無色				
0.7 ~ 0.65	極微黄色				
0.65~0.60	微黄色				
< 0. 6	黄色				

本発明において白色度が改善されたポリアミド は白色度がほぼ 0.7以上のものであつて、肉眼に 5

て純白と鑑識されるものである。

以下実施例により本発明を具体的に説明する。 実施例において部とあるは重量部を示す。

実施例 1

メターキシリレンジアンモニウムア ジペート 30部、水100部の割合のナイロン塩水溶液を オートクレープに仕込むと同時に次亜リン酸また はその塩の所定量およびナイロン塩に対して1モ ル%のアジピン酸(粘度安定剤)を添加したのち 徐々に昇温して180℃に保つて水を放出させる。10 て、白色度と次亜リン酸類含有量の関係をまとめ 次いで265℃まで昇温して水を殆んど追出し徐※ たものは次表のとおりである。

б

※ 徐に減圧にして最終減圧度 10 mm Hg に保ちつつ 3 0 分間加熱を続け重合反応を完了させた。得ら れたポリアミドはオートクレープの底部から排出 し常法により水で急冷してチップとした。生成せ 5 る重合体の極限粘度は次亜リン酸類の含有量によ り多少異なるがほぼ 1.0 であつた。このチップに 更に所定量の次亜リン酸塩をまぶし、重合体チッ プおよびチップを被圧窒素気流中で70℃,80 で,100℃で1時間加熱処理した重合体に関し

/低 次亜リン酸類 チップ熱処理		<u> </u>	添加量 (ppm)		チップ熱処理	白色度	
2 33 30 " " 0.79 3 " 100 " " 0.80 5 660 0 90 0.88 0.70 5 " 100 " " 0.90 7 500 200 70 0.85 0.88 8 " " 80 " 0.82 9 " " 95 " 0.80 10 H ₅ PO ₂ . " " 110 " 0.80 11 " 500 80 " 0.89 12 " " 95 " 0.89 13 " " 110 " 0.89 13 " " 100 " 0.76 0.60 15 " 50 " 0.76 0.60 17 " 100 " 0.81 0.79 18 " 100 " 0.81 0.79 18 " 40 "	/K 次亜リン酸類		1	重合後		チップ溶融後	
3 Ca(H ₂ PO ₂) ₂ " 100 " " 0.80 4 660 0 90 0.888 0.70 5 " 100 " " 0.888 6 " 100 " " 0.888 8 " 100 " 0.85 0.88 8 " 80 " 0.82 9 " 10 " 0.80 10 H ₃ PO ₂ " 110 " 0.80 11 " 500 80 " 0.89 12 " " 95 " 0.89 13 " " 110 " 0.85 14 80 10 95° " 0.76 0.60 15 " 50 " 0.85 16 " 0.77 17 " 100 " 0.85 Mn(H ₂ PO ₂) ₂ 270 20 " 0.81 18 " 0.83 19 " 80 " 0.83 20 " 80 " 0.83	1		3 3	0	80(%)	0.77	0. 6 5
Ca (H ₂ PO ₂) ₂ 6 6 0 0 9 0 0.88 0.70 8 0.88 8 0.9 100 0.85 0.80 10 H ₃ PO ₂ 0.80 11 0 0 0 0 0.80 11 0 0 0 0 0.80 11 0 0 0 0 0 0.80 11 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	2		3 3	3 0	"	"	0.79
4 660 0 90 0.88 0.70 5 " 100 " " 0.88 6 " 100 " " 0.88 8 " 100 0.85 0.88 9 " 80 " 0.82 9 " " 110 " 0.80 11 " 500 80 " 0.89 12 " " 95 " 0.89 13 " " 110 " 0.89 13 " " 110 " 0.85 14 80 10 95° 0.76 0.60 15 " 50 " " 0.79 16 " 100 " " 0.79 18 " 40 " 0.81 0.79 18 " 40 " 0.83 0.83 20 " 0.83 0.83 0.83 20 0.83	3	Ca (Ha POa)a	"	100	"·	"	0.80
6	4	05(12101)1	660	0	9 0	0.88	0.70
7 8 " " " 80 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	5		"	3 0	"	"	0.88
8 9 H ₅ PO ₂ . " " " " " " " " " " " " " " " " " " "	6		"	100	"	"	0.90
9 10 H ₃ PO ₂ " " " " 500 80 " 0.80 11 " 500 80 " 0.89 12 " " " 95 " 0.89 13 " " " 110 " 0.85 14 15 16 " 50 " 100 " 100 " 0.77 16 " 100 " 0.77 18 19 270 270 20 " 0.81 0.79 180 19 20 540 068° 0.82	7		500	200	7 0	0.85	0.88
H _S PO ₂ .	8		"	"	8 0	"	0.82
1 1 " 5 0 0 8 0 " 0.8 9 1 2 " " 9 5 " 0.8 9 1 3 " " 1 1 0 " 0.8 5 1 4 8 0 1 0 9 5 ° 0.7 6 0.6 0 1 5 " 5 0 " 0.7 7 1 6 " 1 0 0 " " 0.7 9 1 7 Mn (H ₂ PO ₂) ₂ 2 7 0 2 0 " 0.8 1 0.7 9 1 8 " 8 0 " 0.8 3 2 0 " 0.8 3 0.8 2	9		"	"	9 5	"	0.80
1 2	1 0		"	"	1 1 0	"	0.80
1 3	1 1		"	500	8 0	"	0.89
1 4 1 5 1 6 1 7 1 8 1 9 1 9 1 8 1 9 1 9 1 9 1 9 1 9 1 9 1 9 1 9 1 9 1 9	1 2		"	"	9 5	"	0.89
1 5	1 3		"	"	1 1 0	"	0.85
1 6	1 4		8 0	1 0	9 5 °	0.76	0. 6 0
1 7 1 8 1 9 2 0	1 5		"	5 0	"	"	0. 7 7
Mn (H ₂ PO ₂) ₂ " 40 " 0.83 19 20 540 0 68° 0.82	1 6	Mn (H ₂ PO ₂) ₂	"	100	"	"	0.79
1 8 " 4 0 " 0.83 1 9 " 8 0 " 0.83 2 0 5 4 0 0 6 8 ° 0.82	17		270	2 0	"	0.81	0.79
20 540 0 68° 0.82	1 8		"	4 0	"	"	0.83
	19		"	8 0	"	"	0. 8 3
21 " 10 " 0.82	20		5 4 0	0	68°		0.82
	2 1		"	10	"		0. 8 2

A6 次亜リン酸類	大西川 ン酸類	添加量	(ppm)	# 11 - 14 to TB	白色度	
	重合時	チップ時	チップ熱処理	重合後	チップ溶融後	
2 2	Mn (H ₂ PO ₂) ₂	5 4 0	2 0	6 8°	0.0.4	0.83
2 3		"	2 0	100°	0.84	0.80
2 4		"	5 0	"		0.83
2 5		"	100	"		0.88
2 6		3 7	2 0	9 5 °	0.77	0.72
2 7		"	3 5	"	0.77	0.79
2 8		"	7 •0	. "	0.77	0.80
2 9		200	5 0	9 5	0.85	0.87
3 0		"	100	"	"	0.87
3 1		"	200	"	"	0.90
3 2	NaH₂ PO₂	360	3 0	8 0]	0.88
3 3	·	"	6 0	"		0.87
3 4		" "	120	"		0. 9 1
3 5		"	3 0	110	0.87	0.83
3 6		"	6 0	,,		0.87
3 7		"	1 2 0	. "		0.87

上表よりチップの密融前に次亜リン酸類を添加し ない場合または添加してもその量が30ppm 未 満の場合はチップを再溶融するとチップの加熱処 理温度が80℃以下でも白色度は殆んど変わらな いか低下することが解る。しかしチップの加熱処 30 ミンのモル比が27/13の混合ジブミンとアジ 理温度が100℃以上になると再溶融後の白色度 の低下は防止できても向上は期待できないことが わかる。これは重合時に添加したものも再溶融時 には有効でないのと同様の理由によるものと思わ れる。また次亜リン酸類はいずれも次亜リン酸根 35 したのち $m NaH_2~PO_2$ をm 3~0~ppm~ 添加し、m 2~6~8(H₂ PO₂)の含有量として換算した値を示し、 次亜リン酸よりその金属塩の方が白色度の向上に より有効であることがわかる。

実施例 2

パラキシリレンジアミン/メタキシリレンジアミ ンのモル比が27/73の混合ジアミンを用いほ ば同様に操作して(ただし水を放出したのち次亜 リン酸類を添加し常圧で273℃で重合を完了し

た)得たチップについての加熱処理後の白色度の 測定結果は実施例1とほぼ同様の傾向を示した。 実施例 3

パラキシリレンジアミン/メタキシリレンジア ピン酸の塩2部を1・3ーシクロヘキサンビス (メチルアミン)とアジピン酸の塩8部、水30 部の割合でオートク レープに仕込み次亜リン酸類 を添加しないで加熱し150cで水を殆んと放出 ℃に昇温し常圧で重合を完了しアンダーウォータ ーペレタイザーで直径約1~1.5 mの粒状物を得 た。

この粒状物をそのまま85cで乾燥し再溶融し 実施例1のメタキシリレンジアミンの代わりに 40 て得られた繊維の白色度は 0.6 7 であつたが乾燥 時にMn(H₂ PO₂)₂ を粒子の表面にまよして (約45 ppm)乾燥し、再溶触して得た機維の 白色度は0.82であつた。ただし乾燥前の白色度 は0.80であつた。

9

実施例 4

パラキシリレンジアミン/メタキシリレンジア ミンのモル比が45/55の混合ジアミンとアジ ピン酸から得たナイロン塩1.5部、モーカプロラ クタム 8.5 部、水 1 部の割合でオートクレープに 5 の白色度は 0.8 1、抽出水洗後のチップのそれは 仕込み次亜リン酸類を160ppm 添加して6 kg/cm以下で150℃に保つて水を放出し260° に昇温し常圧で重合を完了し水中に押出しチップ

プ100部に対して式

で示される化合物を 0.1 部を添加し 50℃で20 分間かきませてチップ表面に均一に付着させ、更 20 特 にCa(H₂ PO₂)₂ をチップに対して30 ppm 添加し15℃で30分間かきませたのち常法によ

10

りエクストルーダーで再溶融しガット状フィラメ ントに成型した。

得たフイラメントの白色度は0.88であつた。 乾燥機でCa(H2PO2)2 をまぶさなかつたもの 0.84であつた。

切特許請求の範囲

1 キシリレンジアミンを成分とするポリアミド 成形物を作るにあたり、(1)次亜リン酸成分を該ボ 得たチップを抽出、水洗しドラム乾燥機でチッ 10 リアミド製造の仕込み段階に配合し、かつ(2)更に 次亜リン酸成分を該重合生成体を中間成型物に固 化したのち再溶融するに先立ち該中間成型物の表 面に付着または吸着させることを特徴とする白色 度の改善された成型物の製造方法。

59引用文献

公 昭32-10694 公 昭43-1507 昭43-9388 米国特許 2510777